- For more records, click the Records link at page end.
- To change the format of selected records, select format and click Display Selected.
- To print/save clean copies of selected records from browser click Print/Save Selected.
- To have records sent as hardcopy or via email, click Send Results.

✓ Select Ali X Clear Selections

Print/Save Selected

Send Results

Display Selected Free

Format Free

1. 3/5/1 DIALOG(R)File 352:Derwent WPI (c) 2005 Thomson Derwent. All rts. reserv.

010660032

WPI Acc No: 1996-156986/199616

XRAM Acc No: C96-049170

Oxidative hair dyeing compsn. with high washing resistance - comprises sugar deriv., cationic polymer cpd. and oxidising dye.

Patent Assignee: SHISEIDO CO LTD (SHIS)

Number of Countries: 001 Number of Patents: 001

Patent Family:

Patent No Kind Date Applicat No Kind Date Week
JP 8040853 A 19960213 JP 94197561 A 19940729 199616 B

Priority Applications (No Type Date): JP 94197561 A 19940729

Patent Details:

Patent No Kind Lan Pg Main IPC Filing Notes

JP 8040853 A 18 A61K-007/13 Abstract (Basic): JP 8040853 A

Oxidative hair dying compsn. comprises a sugar deriv of formula

A-(0-R)n, cationic polymer cpd and oxidising dye.

A is a gp obtd by removing n hydroxy gps from sugar, R is 18-32C aliphatic branched chain and n is at least 1.

ADVANTAGE - The compsn. has good dyeing effect and high washing resistance.

Dwg. 0/0

Title Terms: OXIDATION: HAIR: DYE: COMPOSITION: HIGH: WASHING: RESISTANCE: COMPRISE: SUGAR: DERIVATIVE: CATION: POLYMER: COMPOUND: OXIDATION: DYE

Derwent Class: D21; E13

International Patent Class (Main): A61K-007/13

File Segment: CPI

Derwent WPI (Dialog® File 352): (c) 2005 Thomson Derwent. All rights reserved.

✓ Select All

Send Results

Display Selected

Format Free

© 2005 Dialog, a Thomson business

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平8-40853

(43)公開日 平成8年(1996)2月13日

(51) Int.Cl.⁶

識別記号 庁内整理番号

FΙ

技術表示箇所

A 6 1 K 7/13

審査請求 未請求 請求項の数8 FD (全 18 頁)

(21)出願番号	特願平6-197561	(71)出願人 000001959
		株式会社資生堂
(22)出願日	平成6年(1994)7月29日	東京都中央区銀座7丁目5番5号
		(72)発明者 安田 正明
		神奈川県横浜市港北区新羽町1050番地 株
		式会社資生堂第一リサーチセンター内
		(72)発明者 新井 泰裕
		神奈川県横浜市港北区新羽町1050番地 株
		式会社資生堂第一リサーチセンター内
		(72)発明者 加藤 三紀子
		神奈川県横浜市港北区新羽町1050番地 株
		式会社資生堂第一リサーチセンター内
		(74)代理人 弁理士 岩橋 祐司
		最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 酸化染毛剤組成物

(57)【要約】

【構成】 一般式化1で表わされる糖誘導体と、カチオン性高分子化合物と、酸化染料とを含有する酸化染毛剤組成物。

【化1】

$A \longrightarrow (-O-R)$ n

(Aは糖からn個の水酸基を除いた残基、Rは総炭素数18~32で、且つ、分岐鎖を有する脂肪鎖、nは1以上を表す。)

【効果】 染毛処理の際に頭髪からの垂れ落ちもなく、伸展性、塗布性、均染性、染着性、耐洗浄性が良好で、しかも、染毛後の毛髪にハリ・コシ感があり、滑らかで使用感に優れるという効果を有する。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 一般式化1で表される糖誘導体と、カチ オン性高分子化合物と、酸化染料とを含有することを特 徴とする酸化染毛剤組成物。

【化1】

$$A \longrightarrow (-0-R)$$
 n

(但し、式中Aは糖からn個の水酸基を除いた残基、R は総炭素数18~32で、且つ、分岐鎖を有する脂肪 鎖、nは1以上を表す。)

て、糖誘導体が一般式化2で表される分岐脂肪族グリコ シドであることを特徴とする酸化染毛剤組成物。

【化2】

$$A - (-0 - R) n$$

(但し、式中Aは糖からヘミアセタール性水酸基を除い た残基、Rは前記化1に同じである。)

【請求項3】 請求項1記載の酸化染毛剤組成物におい て、糖誘導体が一般式化3で表される糖分岐脂肪族エー テルであることを特徴とする酸化染毛剤組成物。

[化3]

A - O - R

(但し、式中Aは糖からn個の非ヘミアセタール性水酸 基を除いた残基、R及びnは前記化1に同じである。)

【請求項4】 請求項1又は2記載の酸化染毛剤組成物 において、糖誘導体がイソステアリルマルトシドである ことを特徴とする酸化染毛剤組成物。

【請求項5】 請求項1又は3記載の酸化染毛剤組成物 において、糖誘導体がマルチトールイソステアリルエー テルであることを特徴とする酸化染毛剤組成物。

【請求項6】 請求項1~5記載の酸化染毛剤組成物に 30 おいて、カチオン性高分子化合物として、ポリ(ジメチ ルアリルアンモニウムハライド)型カチオン性高分子、 ジメチルジアリルアンモニウムハライドとアクリルアミ ドの共重合体型カチオン性高分子、ポリエチレングリコ ール、エピクロルヒドリン、プロピレンアミン及び牛脂 脂肪酸より得られるタロイルアミンの縮合生成物型であ るカチオン性高分子、ポリエチレングリコール、エピク ロルヒドリン、プロピレンアミン及びヤシ油脂肪酸より 得られるココイルアミンの縮合生成物型であるカチオン 性高分子、ビニルピロリドン、ジメチルアミノメタアク 40 リレート共重合体型カチオン性高分子、第4級窒素含有 セルロースエーテル型カチオン性高分子の群から選ばれ た一種又は二種以上を含有することを特徴とする酸化染 毛剤組成物。

請求項1~6記載の酸化染毛剤組成物に 【請求項7】 おいて、酸化剤を含有することを特徴とする酸化染毛剤 組成物。

【請求項8】 請求項1~7記載の酸化染毛剤組成物が 多剤型よりなり、混合時に、糖誘導体と、カチオン性高 分子化合物と、酸化染料と、酸化剤とを含有する酸化染 50 により、前記課題が解決されることを見出した。

毛剤組成物。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、染毛剤組成物、特に酸 化染毛剤組成物の改良に関する。

2

[0002]

【従来の技術】酸化染毛剤は永久染毛剤の中で最も広く 使用されているもので、染毛剤中の酸化染料が毛髪中に 浸透して酸化重合し、発色することにより毛髪を化学的 【請求項2】 請求項1記載の酸化染毛剤組成物におい 10 に染着するので染毛効果が持続することが特徴である。 酸化染毛剤の剤型としては、酸化染料を含む第1剤と、 酸化剤を含む第2剤とを用時混合して用いる2剤型が多 いが、粉末剤で用時水と混合して用いる1剤型や、3剤 以上の多剤型もある。

> 【0003】何れにしても、酸化染毛剤は酸化重合反応 によって化学的に毛髪を染毛する。この酸化重合はかな り激しい反応であり、酸化染毛剤の毛髪への塗布性が悪 いと染色むら等を生じることがあった。この染色むらを なくすために、染毛剤組成物を毛髪に塗布した際にすば 20 やく、均一に塗布できるように、酸化染毛剤組成物に各 種溶媒・分散媒等を配合して流動性の高い液状で提供さ れていた。

[0004]

【発明が解決しようとする課題】ところが、このような 流動性の高い液状では、染毛処理中や染毛処理後に染毛 剤が毛髪から垂れ落ち、皮膚や衣服に付着したり、顔面 を流れ落ちたりする等の問題があった。一方、増粘剤等 を用いて染毛剤が垂れ落ちしないように粘度を高くしよ うとすると、従来の増粘剤では酸化染毛剤の毛髪への伸 展性、塗布性、均染性が悪くなったり、また、増粘剤が 酸化染料の毛髪への浸透性を阻害するために、染着性が 低下するという問題があった。

【0005】また、酸化染毛剤による染毛後の髪はパサ つきやすく、ハリ・コシ感や滑らかさに欠けるという問 題点も有しているため、カチオン性高分子の配合が望ま れている。しかし、従来技術では、ゲル化させるため に、アニオン性界面活性剤や高級脂肪酸などのアニオン 性物質を使用していたため、カチオン性高分子化合物を 大量に配合することは不可能であった。本発明はこのよ うな従来技術の課題に鑑み成されたものであり、その目 的は、染毛処理中に染毛剤の垂れ落ちがないにもかかわ らず、伸展性、塗布性等の使用性が良好で、染毛後の使 用感に優れ、また染めムラがなく均染性が良好で、しか も酸化染料の染着性に優れる酸化染毛剤組成物を提供す ることにある。

[0006]

【課題を解決するための手段】本発明者らは前記目的を 達成するため鋭意検討を行った結果、ある種の糖誘導体 とカチオン性高分子化合物を酸化染毛剤に配合すること

【0007】すなわち、本発明の請求項1記載の酸化染 毛剤組成物は、一般式化4で表される糖誘導体と、カチ オン性高分子化合物と、酸化染料とを含有することを特 徴とする。

【化4】

$$A \longrightarrow (-0-R)$$
 n

(但し、式中Aは糖からn個の水酸基を除いた残基、Rは総炭素数18~32で、且つ、分岐鎖を有する脂肪鎖、nは1以上を表す。)

【0008】請求項2記載の酸化染毛剤組成物は、請求 10項1記載の酸化染毛剤組成物において、糖誘導体が一般式化5で表される分岐脂肪族グリコシドであることを特徴とする。

【化5】

$$A \longrightarrow (-0-R)$$
 n

(但し、式中Aは糖からヘミアセタール性水酸基を除いた残基、Rは前記化4に同じである。)

【0009】請求項3記載の酸化染毛剤組成物は、請求 ビノース、イドース、リキソース、リボース、アロース 項1記載の酸化染毛剤組成物において、糖誘導体が一般 等の単糖類及びその混合物、マルトース、イソマルトー 式化6で表される糖分岐脂肪族エーテルであることを特 20 ス、ラクトース、キシロビオース、ケンチオビオース、 徴とする。 コージオビオース、セロビオース、ソホロース、ニゲロ

【化6】

A --- O --- R (但し、式中Aは糖からn個の非ヘミアセタール性水酸

基を除いた残基、R及びnは前記化4に同じである。) 【0010】請求項4記載の酸化染毛剤組成物は、請求項1又は2記載の酸化染毛剤組成物において、糖誘導体がイソステアリルマルトシドであることを特徴とする。 請求項5記載の酸化染毛剤組成物は、請求項1又は3記載の酸化染毛剤組成物において、糖誘導体がマルチトー 30

ルイソステアリルエーテルであることを特徴とする。

【0011】請求項6記載の酸化染毛剤組成物は、請求項1~5記載の酸化染毛剤組成物において、カチオン性高分子化合物として、ポリ(ジメチルアリルアンモニウムハライド)型カチオン性高分子、ジメチルジアリルアンセニウムハライドとアクリルアミドの共重合体型カチオン性高分子、ポリエチレングリコール、エピクロルヒドリン、プロピレンアミン及び牛脂脂肪酸より得られるタロイルアミンの縮合生成物型であるカチオン性高分子、ポリエチレングリコール、エピクロルヒドリン、プロピレンアミン及びヤシ油脂肪酸より得られるココイルアミンの縮合生成物型であるカチオン性高分子、ビニルピロリドン、ジメチルアミノメタアクリレート共重合体型カチオン性高分子、第4級窒素含有セルロースエーテル型カチオン性高分子の群から選ばれた一種又は二種以上を含有することを特徴とする。

【0012】請求項7記載の酸化染毛剤組成物は、請求項1~6記載の酸化染毛剤組成物において、酸化剤を含有することを特徴とする。請求項8記載の酸化染毛剤組成物は、請求項1~7記載の酸化染毛剤組成物が多剤型 50

よりなり、混合時に、糖誘導体と、カチオン性高分子化 合物と、酸化染料とを含有することを特徴とする。

【0013】以下に本発明の構成を詳述する。まず、本発明において糖誘導体は糖の水酸基を分岐脂肪族炭化水素基にてアルキル化した化合物であり、特に、糖のヘミアセタール性水酸基と分岐脂肪族酸炭化水素基がグリコシド結合を形成しているものを分岐脂肪族グリコシド、それ以外の水酸基(非ヘミアセタール性水酸基と称する)と分岐脂肪族炭化水素基とのエーテル結合物を糖分岐脂肪族エーテルと呼ぶ。ヘミアセタール性水酸基とは、糖が環状構造を形成するときに生じるヘミアセタールの一方の水酸基を示す。

【0014】本発明で用いられる分岐脂肪族グリコシド は前記一般式化5で表わされ、式中、Aは糖からヘミア セタール性水酸基を除いた残基であり、このような糖と しては、グルコース、ガラクトース、キシロース、フル クトース、アルトロース、タロース、マンノース、アラ ビノース、イドース、リキソース、リボース、アロース 等の単糖類及びその混合物、マルトース、イソマルトー コージオビオース、セロビオース、ソホロース、ニゲロ ース、スクロース、メリビオース、ラミナリビオース、 ルチノース等の二糖類及びその混合物、マルトトリオー ス等の三糖類及びその混合物、又はそれ以上の多糖類 や、単糖の重合物、これら糖類の混合物が挙げられる。 【0015】また、本発明で用いられる糖分岐脂肪族エ ーテルは前記一般式化6で表わされ、式中、Aは糖から n個の非ヘミアセタール性水酸基を除いた残基であり、 この様な糖としては、例えば、マルチトール、ソルビト ール、エリスリトール、マンニトール、ガラクチトー ル、グルシトール、イノシトール、マルトトリイトー ル、マルトテトライトール等の糖アルコール及びその混 合物が挙げられる。尚、nは糖1分子に対して結合した 分岐脂肪鎖の平均結合数を表わす。

【0016】何れの一般式においても、Rは分岐鎖を有 する脂肪鎖で総炭素数18~32である。分岐鎖の具体 例としては、例えばメチル基、エチル基、プロピル基、 イソプロピル基、ブチル基、ペンチル基、ヘキシル基、 ヘプチル基、オクチル基、ノニル基、デシル基、ウンデ シル基、ドデシル基、トリデシル基、テトラデシル基、 ヘプタデシル基、ヘキサデシル基、ヘプタデシル基、更 にはそれ以上の高級脂肪鎖が挙げられる。このような分 岐鎖の位置ならびに数は特に限定されない。Rの具体例 としては、2-デシルテトラデシル基、2-テトラデシ ルオクタデシル基、イソステアリル基、イソミリスチル 基、2、7-ジメチルヘキサデシル基、テトラヒドラゲ ラニル基、2,7-ジメチルオクタデシル基等が挙げら れるが、分岐鎖を有し、総炭素数18~32の脂肪鎖で あれば特に限定されない。Rが直鎖状の脂肪鎖であった り、Rの炭素数の合計が18より小さいと増粘作用が十

分に発揮されず、総炭素数が32より大きい場合には疎 水性が高くなって水に対する溶解度が悪くなり、水系で の使用が困難になる。

【0017】本発明に係る糖誘導体は何れも既知の物質であり、一般式化5で表わされる分岐脂肪族グリコシドは、例えば、特開昭63-84637号公報に記載の糖変性用酸触媒を用いて合成する方法の他、一般的にグリコシル化に用いられている反応(ケーニッヒークノール反応、ヘルフエライヒ法や、それ以外のエーテル交換法等)を用いても合成することができる。

【0018】一方、一般式化6で表わされる糖分岐脂肪族エーテルは、例えば、ロバートらの方法(Tetrahedro n、35、2169-2172(1979))により合成することができる。すなわち、糖をジメチルホルムアミドやジメチルスルホキシド等の非水系溶媒に溶かし、これに下記の一般式化7で表わされる化合物を添加して、触媒存在下、50~130℃で反応させることにより得られる。

【化7】 R——X

(但し、式中Xは水酸基あるいはハロゲン基もしくはトリメチルアンモニウムブロミドなどのトリアルキルアンモウニウム基のハロゲン塩であり、Rは前記化6に同じである。)

【0019】本発明の酸化染毛剤組成物においては、糖誘導体を2種以上用いることができる。例えば、糖分岐脂肪族エーテル又は分岐脂肪族グリコシドの分岐脂肪鎖や糖の種類、糖分岐脂肪族エーテルにおいては分岐脂肪鎖の結合数や結合位置等が異なる糖誘導体の混合物を用いてもよい。もちろん、糖分岐脂肪族エーテルと分岐脂肪族グリコシドの混合物を用いても構わない。

【0020】本発明において前記糖誘導体と併用される 30カチオン性高分子化合物としては、例えば、ポリ(ジメチルアリルアンモニウムハライド)型カチオン性高分子、ジメチルジアリルアンモニウムハライドとアクリルアミドの共重合体型カチオン性高分子、ポリエチレングリコール、エピクロルヒドリン、プロピレンアミン及び牛脂脂肪酸より得られるタロイルアミンの縮合生成物型であるカチオン性高分子、ポリエチレングリコール、エピクロルヒドリン、プロピレンアミン及びヤシ油脂肪酸より得られるココイルアミンの縮合生成物型であるカチオン性高分子、ビニルピロリドン、ジメチルアミノメタ 40

アクリレート共重合体型カチオン性高分子、第4級窒素 含有セルロースエーテル型カチオン性高分子等が挙げら れる。

【0021】このうち、ポリ(ジメチルアリルアンモニウムハライド)型カチオン性高分子は下記の一般式(1)で表わされる。

一般式(1):

【化8】

$$\begin{array}{c|c}
 & CH_2 & CH_2 \\
\hline
 & CH_2 & CH_2 \\
\hline
 & CH_2 & CH_2 \\
\hline
 & CH_3 & CH_3 \\
\hline
 & CH_3 & CH_3 \\
\hline
\end{array}$$

 $\begin{array}{c}
\text{6 L < lt,} \\
\text{[4L9]} \\
\text{0} \\
\text{CH}_2 \\
\text{CH}_2 \\
\text{CH}_2 \\
\text{CH}_2
\end{array}$ $\begin{array}{c}
\text{CR}_2 \\
\text{CH}_2 \\
\text{CH}_2
\end{array}$ $\begin{array}{c}
\text{CH}_2 \\
\text{CH}_2
\end{array}$ $\begin{array}{c}
\text{CH}_2 \\
\text{CH}_2
\end{array}$

(化8又は化9において、 R_1 又は R_2 は水素原子又はメチル基を、Xはハロゲン原子を表わし、pは150~6200の整数である。)

【0022】尚、一般式(1)で表わされるポリ(ジメチルアリルアンモニウムハライド)型カチオン性高分子としては、例えば、メルク社 (Merck & Co., Inc)から販売されているマーコート100 (Merquat 100)などが挙げられる。マーコート100は、Xがクロルであり、純分約40%の水溶液で、淡黄色の粘稠な液体である。

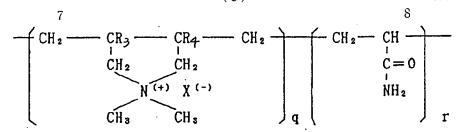
【0023】また、ジメチルジアリルアンモニウムハライドとアクリルアミドの共重合体型カチオン性高分子は下記の一般式(2)で表わされる。

一般式(2)

【化10】

【化11】

もしくは、



(化10又は化11おいて、R3はR4は水素原子又はメ チル基を、Xはハロゲン原子を表わし、qとrの和は1 50~900の整数である。)

【0024】尚、一般式(2)で表わされるジメチルジ アリルアンモニウムハライドとアクリルアミドの共重合 体型カチオン性高分子は、便宜的に一般式(2)のよう に表現しているが、必ずしもブロック型共重合体でなけ ればならないということはなく、モノマーの配列順序は 任意で構わない。ジメチルジアリルアンモニウムハライ ドとアクリルアミドの共重合体型カチオン性高分子とし ては、例えば、メルク社(Merck & Co., Inc)から販売 されているマーコート550 (Merquat 550) などが挙 げられる。因みに、マーコート550はXがクロルであ 20 る純分約8%の水溶液で、無色の粘稠な液体である。

【0025】ポリエチレングリコール、エピクロルヒド リン、プロピレンアミン、タロイルアミン又はココイル アミンの縮合生成物型であるカチオン性高分子として は、例えば、西独ヘンケル社(Henkel International C o.) から販売されているポリコートH (Polyquat H) な どが挙げられる。ポリコートHは純分約50%の水溶液 であり、淡黄色の粘稠な液体である。

【0026】ビニルピロリドン、ジメチルアミノメタア クリレート共重合体型カチオン性高分子としては、例え 30 ば、米国GAF社(GAF Corp.)から販売されているガ フコート755 (Gafquart 755) や、ガフコート734 (Gafquart 734) などが挙げられる。尚、ガフコート7 55は純分約20%の水溶液で淡黄色の粘稠な液体であ り、ガフコート734は純分約50%のアルコール溶液 で淡黄色液体である。

【0027】第4級窒素含有セルロースエーテル型カチ オン性高分子としては、例えば、米国ユニオンカーバイ ド社(Unioncarbide Corp.)から販売されているポリマ - J R - 4 0 0 (Polymer JR-400) 、ポリマー J R − 1 2 5 (Polymer JR-125) 、ポリマーJR-30M (Poly mer JR-30M) などが挙げられる。尚、ポリマーJRシリ ーズは白色又は淡黄色の粉末である。本発明においては 前記カチオン性高分子化合物を一種又は二種以上を任意 に用いることができる。

【0028】本発明の酸化染毛剤組成物に用いられる酸 化染料としては、例えば、フェニレンジアミン類、アミ ノフェノール類、トルイレンジアミン類、アミノニトロ フェノール類、ジフェニルアミン類、ジアミノフェニル アミン類、N-フェニルフェニレンジアミン類、ジアミ 50 染料を含有する第1剤と、酸化剤を含有する第2剤を用

ノピリジン類、レゾルシン、ピロガロール、カテコー ル、アミノクレゾール類及びこれらの塩等が挙げられ る。酸化染料の配合量は通常酸化染毛剤に用いられる範 囲であれば特に限定されない。尚、本発明においては、 一般に主剤となる酸化染料と併用して色調を変化させる 色調調製剤も本発明の酸化染料として包含する。

【0029】本発明に係る酸化染毛剤組成物は前記糖誘 導体を配合しているので、垂れ落ちたり、流れたりしな い適度な粘度を有し、しかも、毛髪にすばやく均一に塗 布できて染上がりも均一であるという効果を発揮する。 また、本発明に係る糖誘導体は酸化染料が毛髪中に浸透 し、染着するのを阻害せず良好な染着性が得られる。さ らに、本発明の糖誘導体は酸、アルカリ中でも分解する ことなく安定で、また、染毛剤組成物に配合しても感作 性、刺激性がなく、安全性にも優れるという特徴を有す る。

【0030】また、染毛剤組成物にはエタノール、イソ プロパノール等の低級アルコール類が配合されることが あるが、このような系において界面活性剤を増粘剤とし て用いると増粘効果が著しく低下するために界面活性剤 を多量に配合する必要があり、刺激性や染着性阻害等の 問題が生じやすい。本発明に係る糖誘導体を用いればこ のような系においても少量で増粘効果を得ることができ る。本発明の酸化染毛剤組成物において、糖誘導体の配 合量は本発明の効果が得られる範囲であれば別段限定さ れず、配合量を適宜調整して用いることができるが、一 般的には0.5~60重量%、好ましくは1~15重量 %である。

【0031】また、本発明の酸化染毛剤組成物において は、前記糖誘導体を用いることにより、カチオン性高分 子化合物を配合することができ、染毛後の毛髪にハリ・ コシ感があり、滑らかになる等の使用感が大幅に向上す るとともに、酸化染料による染着性や耐洗浄性も大幅に 向上するという相乗効果を奏する。本発明の酸化染毛剤 組成物に配合される前記カチオン性高分子化合物の配合 量は、酸化染毛剤組成物全量に対して0.01~15. 0重量%が好適である。0.01重量%未満では所望の 効果が得られず、また、15.0重量%を超えて用いる と、べたつきが現れ、好ましくない。

【0032】本発明に係る酸化染毛剤組成物は1剤型や 2剤以上の多剤型の何れの剤型もとり得る。例えば、2 剤型では、糖誘導体、カチオン性高分子化合物及び酸化 時混合して用いる2剤型組成物や、糖誘導体及び酸化染料を含有する第1剤と、カチオン性高分子化合物及び酸化剤を含有する第2剤を用時混合して用いる2剤型組成物が好適である。第1剤と第2剤との混合比は、通常重量比で第1剤:第2剤=1:1であることが多いが、垂れ落ちや使用性、均染性等において不都合がない限り特に限定されない。本発明で用いられる酸化剤としては、例えば、過酸化水素、過硫酸塩、過ホウ酸塩、臭素酸塩、過ョウ素酸塩、過酸化尿素等が挙げられる。

【0033】本発明の酸化染毛剤組成物は本発明の効果 10 が損なわれない範囲で通常染毛剤に用いられる他の成分も配合することが可能である。例えば、通常第1剤に配合される成分としては、グリセリン、プロピレングリコール、ジプロピレングリコール、ポリエチレングリコール、ジプロピレングリコール、ポリエチレングリコール、コンドロイチン硫酸塩、ヒアルロン酸塩、ジグリセリン、1,3ーブチレングリコール、ピロリドンカルボン酸塩、ソルビトール、マルチトール、ラクトース、オリゴ糖等の保湿剤、ラノリン、スクワラン、流動パラフィン、ワセリン、高級脂肪酸、トリグリセライド、エステル油等の油性成分、メチルフェニルポリシロキサン、ステル油等の油性成分、メチルフェニルポリシロキサン、ジメチルシロキサン・メチル(ポリオキシエチレン)シロキサン共重合体、ゴム状シメチルポリシロキサン、アミノ変性ポリシロキサン等のシリコーン類が挙げられる。

【0034】また、チオグリコール酸塩、Lーアスコルビン酸塩、亜硫酸水素塩、ハイドロサルファイト塩、硫酸水素塩等の酸化防止剤及び安定化剤、コラーゲン加水分解物、ケラチン加水分解物、シルクプロテイン加水分解物、エラスチン加水分解物、大豆蛋白加水分解物等の蛋白質加水分解物及びこれらの四級化物、アンモニア水、アルカノールアミン、炭酸アンモニウム、炭酸水素ナトリウム、水酸化カリウム等のアルカリ剤を配合することも可能である。

【0035】また、乳化剤として、他の両親媒性物質 や、界面活性剤を用いることも可能である。非イオン性 界面活性剤としては、ポリオキシエチレンアルキルエー テル、ポリオキシエチレン脂肪酸エステル、ポリオキシ エチレン多価アルコール脂肪酸部分エステル、ポリオキ シエチレン硬化ヒマシ油誘導体等のポリオキシエチレン 系界面活性剤、オクチルポリグリコシド等のアルキルポ 40 リグリコシド類、ポリグリセリン脂肪酸エステル、ポリ グリセリンアルキルエーテル等のポリグリセリン系界面 活性剤、マルチトールヒドロキシアルキルエーテル、ソ ルビトールアルキルエーテル等の糖アルコールエーテル 類、脂肪酸ジエタノールアミド等が挙げられ、高級脂肪 酸塩類、アルキルベンゼンスルホン酸塩類、リン酸エス テル類、アルキル硫酸塩類、アルキル硫酸エステル塩 類、ポリオキシエチレンアルキル硫酸エステル塩類等の アニオン性界面活性剤、アミノ酸類、アルキルトリメチ ルアンモニウム塩、ジアルキルジメチルアンモニウム

塩、アルキルジメチルアミンオキサイド等のカチオン性 界面活性剤、その他の界面活性剤を適宜併用できる。

10

【0036】更に、例えば、エタノール、ブタノール、プロパノール、イソプロパノール等の低級アルコール類、2-エチルヘキシルアルコール、2-ヘキシルデシルアルコール、2-デシルテトラデシルアルコール、イソステアリルアルコール、セトステアリルアルコール、ラウリルアルコール、ステアリルアルコール、セチルアルコール等の高級アルコール類やベンジルアルコール等を配合することができる。

【0037】また、金属イオン封鎖剤及び防腐剤として、ヒドロキシエタンジホスホン酸塩類、フェナセチン、EDTA及びその塩、パラベン類、スズ酸塩類等が挙げられる。また、ラウリン酸ジエタノールアミド、カルボキシメチルセルロース、カルボキシビニルポリマー、ヒドロキシエチルセルロース、ヒドロキシプロピルセルロース、メチルセルロース、キサンタンガム、カラギーナン、アルギン酸塩、ペクチン、フェーセラン、アラビアガム、ガツチガム、カラヤガム、トラガントガム、カンテン末、ベントナイト、架橋性ポリアクリル酸塩等の増粘剤も本発明の効果が損なわれない範囲で併用することができる。その他、pH調整剤、香料、薬剤、着色剤、水等も適宜配合可能である。

【0038】第2剤に配合される成分としては、例えば、フェナセチン、EDTA及びその塩、パラベン類、スズ酸塩類等の金属イオン封鎖剤及び防腐剤、2-エチルヘキシルアルコール、2-デシルテトラデシルアルコール、イソステアリルアルコール、セトステアリルアルコール、ラウリルアルコール、ステアリルアルコール、セチルアルコール等の高級アルコール類、ポリオキシエチレンアルキルエーテル類、アルキル硫酸エステル塩類、アシルメチルタウリン類等の界面活性剤、クエン酸、リンゴ酸、酢酸、乳酸、シュウ酸、酒石酸、ギ酸、レブリン酸等の有機酸や、リン酸、塩酸等の無機酸等の酸、pH調整剤、香料、薬剤、着色剤、水等が挙げられる。

[0039]

【実施例】以下、実施例を挙げて本発明を具体的に説明するが、本発明はこれに限定されるものではない。なお、配合量はすべて重量%を示す。実施例に先立ち、各実施例で用いた試験法について説明する。

【0040】 [染毛試験] 各被験染毛剤組成物を用いて 10人のパネラーの頭髪を染毛処理し、染毛時の垂れ落 ち、頭髪への伸展性・塗布性、均染性ならびに染毛後の 毛髪の滑らかさを相対評価した。評価基準は以下の通 り。

〈垂れ落ちの評価〉

◎:垂れ落ち、流れ落ちが全くない

○:垂れ落ち、流れ落ちが殆どない

50 △:垂れ落ち、流れ落ちがある

×:垂れ落ち、流れ落ちがひどい

【0041】〈伸展性、塗布性の評価〉

- ○:非常に伸びがよく、塗布しやすい
- ○:まあまあ伸びがよく、塗布しやすい
- △:伸びがあまりよくなく、塗布しにくい
- ×:伸びが悪く、塗布にムラができる

【0042】〈均染性の評価〉

- ◎:均一によく染った
- (): 殆ど均一に染った
- △:やや染めムラができた。
- ×:染めムラができた

【0043】〈滑らかさの評価〉

- ◎:非常に滑らか
- ():滑らか
- △:やや滑らか
- ×:滑らかさに欠ける 〈ハリ・コシ感の評価〉
- ○:非常にハリ・コシ感が感じられる
- ○:ハリ・コシ感が感じられる
- △:ハリ・コシ感に乏しい
- ×:ハリ・コシ感がない

【0044】 [染着性試験] 白髪の混じった人毛束2g 程度を市販のシャンプーで洗い、タオルで軽く拭いてア ルミ盆に置く。染毛剤組成物5gをアルミ盆にとり、2 5~30℃で人毛束の裏・表を歯ブラシでよく塗擦して 15分間放置する。その後微温湯で良く洗い、タオルで

〈処方〉

第1剤

イソプロパノール 試料(表1参照) チオグリコール酸アンモニウム L-アスコルビン酸 EDTA アンモニア水 パラフェニレンジアミン レゾルシン

香料

イオン交換水 [0050]

12 拭き、次いで、ドライヤーで乾燥後、未処理の白髪の混 じった人毛との色の差を肉眼で判定した。

【0045】〈染着性の評価〉

- ◎:非常に良好
- 〇:良好
- △:やや悪い
- ×:悪い

【0046】〔耐洗浄性試験〕前記染着性試験において 判定後、染毛された人毛束を2等分し、一方を市販シャ 10 ンプー液に含浸して10回手もみ洗いした後、乾燥し た。これを10回繰り返し、シャンプー前の人毛束と、 シャンプー後の人毛束の色を肉眼で比較し、耐洗浄性

(耐シャンプー性)を調べた。 【0047】〈耐洗浄性の評価〉

- ○:非常に良好(全く退色しない)
- ○:良好(僅かに退色する)
- △:やや悪い(退色する)
- ×:悪い(退色が著しい)

【0048】配合例1~2、比較例1~2

20 まず、従来使用されている増粘剤であるエマレックス〇 P-5を比較例として、染毛試験を行った。

「染毛剤組成物の調製〕

1) 第1剤の調製

表1に記載の試料を用いて、下記の処方により第1剤を 定法に従って調製した。

[0049]

5. 0 wt %

5. $0 \sim 26.0$

0.1

0.5

0.5

6.0

1. 0

1. 0

適量

残 余

【表1】

試 料(配合量)

配合例1 マルチトールモノイソステアリルエーテル (5.0wt%) +

ポリコートH (1. 0wt%)

配合例2 イソステアリルマルトシド(5.0wt%) +

ポリコートH (1. 0wt%)

比較例1 エマレックスOP-5*(25.0wt%)+

オレイン酸(10.0wt%)

比較例 2 エマレックス OP-5*(25.0wt%)+

オレイン酸(10.0wt%)+ポリコートH(1.0wt%)

*POE (5) オクチルフェニルエーテル、日本エマルジョン(株)製

【0051】2)第2剤の調製

及びクリーム液状の第2剤bを調製した。

14

次に、下記表2の処方で定法により透明液状の第2剤a

【表2】

	** 0	
成分	第 2 a(透明液状)	剤 b(クリーム液状)
過酸化水素30%	15.0	15.0
リン酸緩衝液	pH3に調製	pH3に調製
メチルパラベン	0.1	0.1
スズ酸ナトリウム	0.1	0.1
流動パラフィン	_	5. 0
ステアリルアルコール	_	3. 0
ラウリル硫酸ナトリウム	_	0.5
POE (20) セチルエーテル	_	0.5
イオン交換水	残 余	残 余

【0052】 [染毛試験] 前記配合例1~2及び比較例 1~2の各第1剤と、各第2剤を重量比1:1で混合 し、得られた酸化染毛剤組成物を用いて染毛試験を行っ

た。混合前後の性状及び染毛試験の結果を表3に示す。 【表3】

第1剤	第2剤	性制		垂れ落ち	伸展性	均染性	滑らかさ
		混合前	混合後		· 塗布性 ———		
配合例1	a	ゲル状	- ゲル状	0	0	0	O
配合例2	а	ゲル状	ゲル状	0		\bigcirc	O .
比較例1	а	液状	液状	×	0	×	×
比較例2	а	沈殿あり	- .		_	_	_
配合例 1	b	ゲル状	ゲル状	0	· •	0	0
配合例2	b	ゲル状	ゲル状	\bigcirc			\bigcirc
比較例1	b	液状	液状	×	0	×	×
比較例2	Ъ	沈殿あり	_	_	_		_

20

【0053】表3からも判るように、糖誘導体とカチオ ン性高分子化合物 (ポリコートH) を併用した第1剤 (配合例1~2) はゲル状で、何れの第2剤と混合後も ゲル状を呈していたのに対して、従来の増粘剤(エマレ ックスOP-5+オレイン酸)を用いた第1剤(比較例 40 があった。 1) は液状で、第2剤と混合後も液状のままであり、混 合しにくく不均一になりやすかった。また、従来の増粘 剤およびカチオン性高分子化合物を併用した第1剤(比 較例2)は沈殿が生じ、従来の増粘系ではカチオン性高 分子化合物が配合できないことを示した。また、染毛試 験においては、配合例1~2の第1剤を用いた酸化染毛 剤組成物は、いずれも垂れ落ち、流れ落ちがなく、しか

も、毛髪に対する伸展性・塗布性が良好で、均染性及び 染毛後の滑らかさに優れていた。これに対し、従来の増 粘剤を用いた比較例1の混合物は液状であるため垂れ落 ちや流れ落ちがあり、均染性、滑らかさに劣る等の問題

【0054】比較例3~5

表4の試料を用いて前記配合例1~2と同様の処方で糖 誘導体又はカチオン性高分子化合物のみを配合した第1 剤(比較例3~5)を調製し、前記各第2剤を重量比 1:1で混合して酸化染毛剤組成物を調製した。

【表4】

試 料(配合量) 第1剤

比較例3 マルチトールモノイソステアリルエーテル (5.0wt%)

比較例4 イソステアリルマルトシド(5.0wt%)

比較例5 ポリコートH (1.0wt%)

【0055】比較例3~5の第1剤を用いた染毛剤組成物と、前記配合例1~2を用いた染毛剤組成物の性状、染毛試験、染着性試験、耐洗浄性試験結果の比較を表

5、表6に示す。 【表5】

第1剂	第2剤	性状 (混合		伸展性 ・塗布	均染性 性	滑らかさ	ハリ ・コシ感	染着性
配合例1		ゲル状	0	0	0	0	©	0
配合例2	? a	ゲル状	0		0		0	0
比較例3	3 a	ゲル状			\bigcirc	\triangle	\triangle	0
比較例4	а	ゲル状	0			\triangle	\triangle	Q
比較例5	i a	液状	×	\triangle	×	Δ	×	×
配合例1	b	ゲル状	0	0	0	©	0	0
配合例2	b	ゲル状	0					0
比較例3	b b	ゲル状	\bigcirc	\bigcirc	\bigcirc	\triangle	\triangle	0
比較例4	b	ゲル状	0	0	0	\triangle	\triangle	0
比較例5	b	液状	×	\triangle	×	\triangle	<u> </u>	×

【表6】

第1剤 第	第2剤	性状(混合後)	耐洗浄性
配合例1	a	ゲル状	0
配合例2	a	ゲル状	0
比較例3	a	ゲル状	Δ
比較例4	a	ゲル状	Δ
比較例5	a	液状	×
配合例1	b	ゲル状	0
配合例2	b	ゲル状	
比較例3	b	ゲル状	Δ
比較例4	b	ゲル状	Δ
比較例5	b	液状	×

【0056】表5、表6から判るように、糖誘導体及びカチオン性高分子化合物(ポリコートH)を併用した場合(配合例1~2)にはゲル状の染毛剤組成物が得ら

れ、垂れ落ちがなく、毛髪への伸展性・塗布性、均染性が良好である。また、染着性及び耐洗浄性にも優れていた。さらに、染毛後の毛髪が非常に滑らかで使用感に優れていた。これに対し、糖誘導体のみを配合した場合(比較例3~4)には配合例1~2と性状、垂れ落ち、

16

伸展性・塗布性、均染性は大差ないもののの、染着性、

30 耐洗浄性、染毛後の滑らかさにおいて劣っていた。

【0057】また、カチオン性高分子化合物のみを配合した場合(比較例5)には、得られた染毛剤組成物が液状で、染毛試験、染着性試験、耐洗浄性試験において何れの評価も著しく劣っていた。以上のことから、本発明の効果は糖誘導体とカチオン性高分子化合物を併用した場合に得られることが理解される。

【0058】配合例3~10、比較例6~8

表7、表8の試料を用いて前記配合例1~2と同様の処 方で第1剤を調製し、前記各第2剤と重量比1:1で混 40 合して酸化染毛剤組成物を得た。

【表7】

武 料	配合例	配合例	配合例 5	比較例 6	比較例 7	比較例 8
イソステアリルマルトシト	7.0	-	_	_	_	_
マルチトールイソステアリルエーテル	_	7.0			_	
2-テトラテ'シルオクタテ'シルマルトシト'	_		7.0		<u>·</u>	_

17					18	3
ステアリルマルトシト'	_	_	- .	7.0	_	_
2-ヘキシルティシルマルトシト	_	_		_	7.0	_
2-ハキサテ・シルオクタテ・シルマルトシト・	_	_	_	_	_	7.0
ポリコ−トH	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5
性状						
混合前	ゲル状	ケル状	ゲル状	液状	液状	分離
混合後(+第2剤 a)	ゲル状	ゲル状	ゲル状	液状	液状	分離
混合後(+第2剤 b)	ゲル状	广ル状	ゲル状	液状	液状	分離
染毛試験						
垂れ落ち		\bigcirc		×	×	_*
伸展性·塗布性	\bigcirc	\bigcirc	\bigcirc	0	\circ	*
均染性	\bigcirc	\bigcirc	\bigcirc	×	×	_*
滑らかさ	\bigcirc			\triangle	\triangle	*
ハリ・コシ感	0	0	0		Δ	_*

-*:染毛試験を行わなかったことを示す。

【表8】

試料	配合例	配合例 7	配合例 8	配合例 9	配合例 10	
イソステアリルマルトシト'	7.0	7.0	7.0	7.0	7.0	
ポ リコートH	0.001	0.01	8.0	15.0	20.0	
 染毛試験						
垂れ落ち		\bigcirc	\bigcirc	\bigcirc	\bigcirc	
伸展性·塗布性	0	\bigcirc	\bigcirc	\bigcirc	0	
均染性	0	\bigcirc		\bigcirc	\triangle	
滑らかさ	\triangle	0	\bigcirc	\bigcirc	\bigcirc	
ハリ・コシ感	Δ	\triangle	\bigcirc	0	0	

【0059】表7、表8から判るように、本発明の糖誘導体を配合した配合例3~5ではゲル状の酸化染毛剤組成物を得ることができるが、脂肪鎖が直鎖である場合(比較例6)や、分岐脂肪鎖の総炭素数が18より小さい場合(比較例7)では染毛剤組成物が液状でゲル状にならなかった。また、分岐脂肪鎖の総炭素数が32より大きい場合(比較例8)には分離してしまい、均一な染毛剤組成物が得られなかった。また、配合例3~5を用いた染毛剤組成物では染毛試験において何れの評価も優れていたが、比較例6~7の第1剤を用いた染毛剤組成物では液状のために垂れ落ち等があり、また、伸展性・塗布性、均染性、滑らかさにおいても本発明の配合例1~3に比して劣るものであった。また、配合例6~10

のことから、本発明の染毛組成物においてカチオン性高 分子化合物を 0. 01~15. 0重量%配合すれば伸展 性・塗布性、均染性、滑らかさが向上するのに対し、カ チオン性高分子化合物が 0. 01重量%より少ないと滑 らかさに対する効果が発揮されず、また、カチオン性高 分子化合物を 15重量%を超えて配合すると伸展性・塗 布性、均染性が低下する傾向があった。

0 【0060】配合例11~17

表9に示す試料を用いて前記配合例1~2と同様の処方 で各第1剤を調製後、前記各第2剤と重量比1:1で混 合し、各混合物について各種試験を行った。

【表9】

			四四	合 例			
試料	1 1	1 2	1 3	1 4	1 5	1 6	1 7
イソステアリルマルトシト・	8.0	8.0	8.0	8.0	8.0	4.0	_

		(11)	ı			20	特開平	8 - 4 0 8 5 3
19						20		
マルチトールイソステアリルエーテル	_	-		_	_	4.0	8.0	
マーコート100	1.0	-	_	-	0.5	1.0	-	
マーコート550	_	1.0	_	. —	0.5	-	1.0	
ポリマーJR-400	_	_	1.0	_	_	_	_	
カ゚フコート755	-	_	_	1.0	_	_	1.0	
 垂れ落ち	0	0	0	0	0	0	0	
伸展性·塗布性	0	\bigcirc				\bigcirc	O .	
均染性	0	\bigcirc			\bigcirc	\bigcirc		
滑らかさ	0				\bigcirc	0		
ハリ・コシ感		\bigcirc	\bigcirc	\bigcirc	\bigcirc	0		

【0061】以上のことから、本発明の糖誘導体とカチオン性高分子化合物を併用することにより、ゲル状で、染毛性、染着性、耐洗浄性、及び染毛後の毛髪の滑らかさに優れた酸化染毛剤組成物が得られることが理解される。

耐洗浄性

【0062】配合例18

下記の処方で調製した第1剤及び第2剤cを重量比1: 1で混合したところ、均一で適度な粘度を有するゲル状 組成物で、染毛処理の際に頭髪からの垂れ落ちもなく、 伸展性、塗布性、均染性、染着性、耐洗浄性が良好で、 染毛後の使用感が滑らかである酸化染毛剤組成物が得ら 20 れた。

0

LOOD DI HELIPSI O				
〈第	1 剤 >			
イ*	ソプロパノール		5.	0
イ・	ソステアリルマルトシド		5.	0
ナ	トリムハイドロサルファイト		0.	1
L	-アスコルビン酸		0.	5
E	DTA		0.	1
モ	ノエタノールアミン		1.	0
ア	ンモニア水		6.	0
74.	ラフェニレンジアミン		1.	0
レ	グルシン		0.	5
メ:	タアミノフェノール		0.	1
香料			適	量
交持	奐水		残	余
〈第:	2剤c>			
過	酸化水素水		15.	0
IJ:	ン酸緩衝液		適	量
, ス	ズ酸ナトリウム		0.	1
メ ÷	チルパラベン		0.	1
マー	-コート550		1.	0
[0063]		40	•	
配合的	<u>列19</u> 3剤型染毛剤			
<第	1 剤>			
イ:	ノプロパノール		5.	0
イン	ノステアリルマルトシド		5.	0
チャ	オグリコールアンモニウム		1.	0
L-	- アスコルビン酸		0.	5
ΕI	ЭТА		0.	5
	レモニア水		7.	0
香料	·		適	量
'	・ ナン交換水		残	余
• "	=			

0

0

0

21	22
<第2剤d>	
過酸化水素水 30%	15.0
リン酸緩衝液	0. 1
メチルパラベン	0. 1
錫酸ナトリウム	0. 1
イオン交換水	残 余
ポリマーJR400	1. 0
<第3剤>	
硫酸アンモニウム	2. 0
メタケイ酸ナトリウム	20.0
過硫酸アンモニウム	75.0
EDTA	1. 0
カルボキシメチルセルロース	2. 0

【0064】(製法)上記第1剤の処方をイオン交換水に順次溶解して第1剤を得た。又、第2剤dも同様にして調整した。上記第3剤の各成分をよく粉砕、混合して第3剤を得た。第3剤を第2剤dに溶解し、これに第1剤を混合して3剤型染毛料を得た。通常上記の順序で混合するが、順序はこれに限定されない。上記の処方で第1剤、第2剤d及び第3剤を重量比1:1:1で混合し20たところ、均一で適度な粘度を有するゲル状組成物で、染毛処理の際に頭髪からの垂れ落ちもなく、伸展性、塗布性、均染性、染着性、耐洗浄性が良好で、染毛後の使用感が滑らかであり、酸化染毛組成物が得られた。

【0065】下記の配合例20~38の処方で調製した第1剤を前記表3の第2剤a又は第2剤bと重量比1:1で混合したところ、均一で適度な粘度を有するゲル状の酸化染毛剤組成物が得られた。これらは何れも染毛処理の際に頭髪からの垂れ落ちもなく、伸展性、塗布性、均染性、染着性、耐洗浄性が良好で、しかも、染毛後の毛髪が滑らかで使用感に優れた酸化染毛剤組成物が得られた。また、何れの染毛剤組成物も頭皮に対して刺激のない安全な染毛剤組成物であった。

【0066】配合例20

	イソプロパノール	5.	O
	イソステアリルマルトシド	2.	0
	前記一般式化3で表わされ、Aがグルコース単糖3個の	3.	0
	重合物、Rがイソステアリル基である化合物		
	マーコート550	4.	0
	ナトリウムハイドロサルファイト	0.	1
	L-アスコルビン酸	0.	5
	EDTA	0.	5
	モノエタノールアミン	0.	5
	パラトルエンジアミノサルフェート	1.	0
	レゾルシン	1.	0
v	オルソアミノフェノール	0.	1
	パラアミノフェノール	0.	0 1
	パラアミノオルソクレゾール	0.	0 5
	香料	適	量
	イオン交換水	残。	余
【0067】配合例2	<u>. 1</u>		
	イソプロパノール	5.	0
	イソステアリルマルトシド	2.	0
	前記一般式化3で表わされ、Aがグルコース単糖3個の	2.	0
	重合物、Rがイソステアリル基である化合物		
	前記一般式化3で表わされ、Aがグルコース単糖4個の	1.	0
	重合物、Rがイソステアリル基である化合物		
	ポリコートH	3.	0
	ピロ亜硫酸ナトリウム	0.	1
	Lーアスコルビン酸	0.	5

۹.	t	(13)	特開平8-40853
	23	_ <i>\</i>	24
	EDTA		0. 5
	モノエタノールアミン		0. 5
	パラトルエンジアミノサルフェ	- }	1. 0
	レゾルシン		1. 0
	オルソアミノフェノール		0. 1
	メタフェニレンジアミン		0. 01
	パラアミノオルソクレゾール		0. 05
	香料	•	適量
	イオン交換水		残余
【0068】配合例2		10	•
10000 <u>HBB 193</u>	1,3-ブチレングリコール		3. 0
	イソプロパノール		5. 0
	イソステアリルマルトシド		5. 0
	ポリマー J R - 4 0 0		0. 5
	ケラチン加水分解物		1. 0
	ジメチルポリシロキサン (20	cs)	2. 0
	ナトリウムハイドロサルファイ		0. 1
	L-アスコルビン酸		0. 5
	ヒドロキシエタンジホスホン酸		0. 5
	アンモニア水		6. 0
	モノエタノールアミン		1. 0
	パラフェニレンジアミノサルフ	エート	1. 0
	レゾルシン		1. 0
	パラアミノフェノール		0. 1
	パラニトロオルソフェニレンジ	アミン	0. 01
	パラアミノオルソクレゾール		0. 01
	香料		適量
	イオン交換水		残 余
【0069】配合例2	2.3		
	イソプロパノール		5. 0
	ワセリン		0. 5
	イソステアリルマルトシド		5. 0
	イソステアリルマルトトトリオ	シド	5. 0
	ポリマーJR-125		0. 3
	ジメチルポリシロキサン(20	cs)	1. 0
	チオグリコール酸アンモニウム		0. 5
·	L-アスコルビン酸		0. 5
	EDTA		0. 5
	メチルパラベン		1. 0
	モノエタノールアミン		0. 5
	水酸化ナトリウム		0. 2
	パラフェニレンジアミン		1. 0
	パラアミノオルソクレゾール		1. 0
	オルソアミノフェノール		0. 1
	香料		適量
	イオン交換水		残余
【0070】配合例2			
	イソプロパノール		5. 0
	イソステアリルマルトシド	·	5. 0
	ポリマーJR-30M		1. 0
	•	•	

ポリマー J R - 3 0 M

,	, ac
25	26
ポリコートH	1. 0
← チオグリコール酸アンモニウム	0. 1
Lーアスコルビン酸	0. 5
EDTA	0. 5
	0. 5
モノエタノールアミン	1. 0
○ 炭酸水素ナトリウム	
プ パラフェニレンジアミン	1. 0
メタアミノフェノール	1. 0
オルソアミノフェノール	0. 1
メタフェニレンジアミン	0. 01
パラアミノオルソクレゾール	0. 01
香料	適 量
イオン交換水	残余
【0071】 <u>配合例25</u> マルチトール水溶液	14.0
	5. 0
イソプロパノール	3. 0
スクワラン	7. 0
イソステアリルマルトシド	
ガフコート755	2. 0
ナトリウムハイドロサルファイト	0. 1
L-アスコルビン酸	0. 5
EDTA	0. 5
A アンモニア水	6. 0
D 人炭酸アンモニウム	2. 0
/炭酸アンモニウム パラトルエンジアミノサルフェート	1. 0
メタアミノフェノール	2.0
オルソアミノフェノール	0. 3
香料	適量
イオン交換水	残 余
	74 7.
100121	2. 0
ベンジルアルコール	8. 0
イソステアリルマルトシド	
ガフコート734	<u> </u>
ピロ亜硫酸ナトリウム	0. 1
Lーアスコルビン酸	0. 5
EDTA	0. 5
モノエタノールアミン	0. 5
パラフェニレンジアミン	1. 0
レゾルシン	1. 0
オルソアミノフェノール	0. 2
メタアミノフェノール	0. 1
パラアミノオルソクレゾール	0.05
	適量
香料	残 余
イオン交換水	7% A
【0073】配合例27	F 0
イソプロパノール	5. 0
- イソステアリルマルトシド	5. 0
マーコート550	1. 0
ナトリウムハイドロサルファイト	0. 5
L-アスコルビン酸	0. 5

L-アスコルビン酸

パラトルエンジアミノサルフェート

メチルパラベン アンモニア水

EDTA

レゾルシン

0.5

0.5

1. 0

6. 0 1. 0

1. 0

•	P	(16)	特開平8-408
	29	30	
	パラアミノオルソクレゾール		. 5
	香料		量
	イオン交換水	残	余
【0077】配合例3			
	プロピレングリコール	1 0.	
	イソプロパノール		. 0
	イソステアリルマルトシド	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	. 0
	ガフコート734		. 0
	ナトリウムハイドロサルファイ	•	. 1
	L-アスコルビン酸		. 5
	EDTA		. 5
	メチルパラベン		. 0
•	モノエタノールアミン		. 0
	アンモニア水		. 0
	パラフェニレンジアミン		. 5
	レゾルシン		. 0
	パラアミノフェノール		. 2
	メタアミノフェノール		. 1
	香料		量
	イオン交換水	残	余
【0078】配合例3			•
	ワセリン		. 0
	エタノール		. 0
	イソステアリルマルトシド		. 0
	ガフコート755		. 0
	チオ硫酸ナトリウム		. 1.
	N-メチルピロリドン		. 5 . 5
	L-アスコルビン酸		. 5 . 5
	EDTA		
	メチルパラベン		. 1
	モノエタノールアミン		. 3
	水酸化カリウム		. 0
	パラフェニレンジアミン レゾルシン		. 0
			. 1
	メタアミノフェノール パラアミノオルソクレゾール		. 05
	香料		. 量
	日付 イオン交換水		余
【0070】 町 本畑 2			<i>X</i> ,
【0079】配合例3	<u>。</u> ラノリン	2	. 0
	イソプロパノール		. 0
	イソステアリルマルトシド		. 0
	ポリマーJR-125		. 0
	マルチトールヒドロキシ脂肪族		. 0
	ナトリウムハイドロサルファイ	·	. ŭ . 1
	1 トリウムハイトロッルノ / イ L-アスコルビン酸	·	. 5
	EDTA		. 5
	メチルパラベン		. 1
	モノエタノールアミン		. 5
	パラフェニレンジアミン		. 0
	ハノノエーレンシノミン	. 1	. •

	. u			
•	, (1	7)		特開平8-40853
	31	·	32	
	パラアミノフェノール		1.	0
	レゾルシン		0.	0 5
	パラニトロオルトフェニレンジアミ	ン	0.	0 2
	香料		適	星
	- 1.1 イオン交換水		残	余
0080】配合例3				
) U S U I EL E 1/13	/ * オレイン酸	2	0.	0
	イソステアリルマルトシド		7.	
	マーコート550	1	0.	
	イソプロパノール		0.	
	アンモニア水 (28%)		8.	
	ナトリウムハイドロサルファイト	•	0.	
	EDTA		0.	
	パラフェニレンジアミン		0.	
	レゾルシン			0 5
	イオン交換水		残	
への1 】 耐 <i>合例</i> 3			/~	4.
0081】配合例3	<u>) 3</u> イソプロパノール		6.	0
	イソステアリルマルトシド		9.	
	ポリコートH	- 1	l 5.	
	チオグリコール酸アンモニウム	•	0.	
	しーアスコルビン酸		0.	
	EDTA		0.	
	モノエタノールアミン		0.	
	パラトルエンジアミノサルフェート		1.	
	レゾルシン			0
	オルトアミノフェノール		0.	
	メタフェニレンジアミン			0 1
	パラアミノオルソクレゾール			0 5
	香料	•		里里
	イオン交換水			余
0082】配合例3				
JOSZI ELEDIC	, <u>。</u> イソプロパノール	•	8.	0
	イソステアリルマルトシド			0
	ポリマーJR-400	·		5
	Lーアスコルビン酸			5
	EDTA			5
				

		-
イソステアリルマルトシド	5.	0
ポリマーJR-400	2.	5
L-アスコルビン酸	0.	5
EDTA	0.	5
メチルパラベン	1.	0
モノエタノールアミン	0.	5
水酸化ナトリウム	0.	2
パラフェニレンジアミン	l.	0

香料適量イオン交換水残余

【0083】配合例37

[0

[0

[0

ベンジルアルコール2.0イソステアリルマルトシド8.0ポリマーJR-30M1.5ピロ亜硫酸ナトリウム0.1

33	34
L-アスコルビン酸	0. 5
EDTA	0. 5
モノエタノールアミン	0.5
パラフェニレンジアミン	1. 0
レゾルシン	1. 0
オルソアミノフェノール	0. 2
メタアミノフェノール	0.1
パラアミノオルソクレゾール	0.05
香料	適量
イオン交換水	残 余
【0084】配合例38	
セチルアルコール	2. 0
イソステアリルマルトシド	1. 0
ガフコート755	6. 0
チオグリコール酸アンモニウム	2. 0
エデト酸塩	0.2
パラフェニレンジアミン	2. 0
オルソアミノフェノール	2. 0
レゾルシン	0. 2
イオン交換水	残 余

[0085]

【発明の効果】本発明に係る酸化染毛剤組成物は、糖誘導体とカチオン性高分子化合物を配合することにより、 適度な粘度を有し、染毛処理の際に頭髪からの垂れ落ち もなく、伸展性、塗布性、均染性、染着性、耐洗浄性が 良好で、しかも、染毛後の毛髪にハリ・コシ感があり、 滑らかで使用感に優れるという特徴を有する。

フロントページの続き

(72)発明者 植原 計一

神奈川県横浜市港北区新羽町1050番地 株式会社資生堂第一リサーチセンター内

(72)発明者 奥村 昌和

兵庫県高砂市梅井5丁目1番1号 日本精 化株式会社研究所内

(72)発明者 楠本 隆文

東京都港区新橋2丁目3番7号 日本精化株式会社東京支店内